

Polyamino acid-based particles capable of delivering active material for pharmaceutical, nutritional, phytosanitary or cosmetic purposes

Publication number: FR2786098 (A1)

Publication date: 2000-05-26

Inventor(s): HUILLE SYLVAIN; NICOLAS FLORENCE; BRYSON NATHAN; SOULA GERARD

Applicant(s): FLAMEL TECH SA [FR]

Classification:


- International: A61K8/04; A61K8/18; A61K8/88; A61K9/10; A61K9/16; A61K9/51; A61K31/7088; A61K31/715; A61K38/00; A61K38/21; A61K38/27; A61K38/28; A61K47/16; A61K47/42; A61Q19/00; C07K2/00; A61K9/107; A61K8/04; A61K8/18; A61K8/72; A61K9/10; A61K9/16; A61K9/51; A61K31/7088; A61K31/715; A61K38/00; A61K38/21; A61K38/27; A61K38/28; A61K47/16; A61K47/42; A61Q19/00; C07K2/00; A61K9/107; (IPC1-7): A61K9/16; A61K9/51; C08L77/04


- European: A61K8/04H; A61K8/88; A61K9/16H6D; A61K9/51; A61Q19/00


Application number: FR19980014863 19981120


Priority number(s): FR19980014863 19981120


Also published as:

 FR2786098 (B1)

 US6630171 (B1)


 JP2002530323 (T)


 WO0030618 (A1)


 ES2251236 (T3)


more >>


Cited documents:

 EP0734720 (A1)

 US4351337 (A)

 WO9734584 (A1)

 FR2746035 (A1)

 WO9640279 (A2)

Abstract of FR 2786098 (A1)

Polyamino acid-based particles capable of delivering active materials, and their precursors, are new. Particles suitable for delivering active materials comprise amphiphilic linear polyamino acids with alpha-peptide chains in which the amino acids that make up the main chain are the same or different and are glutamic or aspartic acid and/or their salts, some of which carry a hydrophobic group R<0>. The hydrophobic groups R<0> may be distributed along the chains in an ordered or a statistical manner. The hydrophobic groups R<0> may be attached to the amino acid groups through cleavable groups, especially ester or amide groups. R<0> = alkyl, acyl, or alkenyl, preferably of 2-18C, hydrocarbon groups containing hetero atoms (preferably O or S), especially of formula (HCR<1>-CH2-O)q-HCR<1>-CH2OR<1>, aryl, aralkyl, or alkaryl, or a hydrophobic natural derivative such as cholesterol, phosphatidyl cholines and diacyl glycerols; R<1> = H, alkyl, acyl, or alkenyl; and q = 1-100. The particles are formed spontaneously when the polyamino acid is contacted with a liquid, preferably water. The hydrophilic part of the polyamino acid is solubilized more than the hydrophobic part which forms a precipitate having a discrete supra-molecular arrangement with a particle size below 200 micro m, preferably 0.01 - 20 micro m. The polyamino acids preferably contain up to about 1000 recurring amino acid groups, preferably up to 500, with the proportion containing the hydrophobic groups being 3 - 70%, especially 3 - 60%.

Data supplied from the esp@cenet database — Worldwide

①⑨ RÉPUBLIQUE FRANÇAISE
INSTITUT NATIONAL
DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE
PARIS

①⑪ N° de publication :
(à n'utiliser que pour les
commandes de reproduction)

2 786 098

②① N° d'enregistrement national : **98 14863**

⑤① Int Cl⁷ : A 61 K 9/16, A 61 K 9/51, C 08 L 77/04

①⑫

DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

A1

②② Date de dépôt : 20.11.98.

③⑩ Priorité :

④③ Date de mise à la disposition du public de la
demande : 26.05.00 Bulletin 00/21.

⑤⑥ Liste des documents cités dans le rapport de
recherche préliminaire : *Se reporter à la fin du
présent fascicule*

⑥⑩ Références à d'autres documents nationaux
apparentés :

⑦① Demandeur(s) : *FLAMEL TECHNOLOGIES Société
anonyme — FR.*

⑦② Inventeur(s) : *HUILLE SYLVAIN, NICOLAS
FLORENCE, BRYSON NATHAN et SOULA GERARD.*

⑦③ Titulaire(s) :

⑦④ Mandataire(s) : *CABINET PLASSERAUD.*

⑤④ **PARTICULES A BASE DE POLYAMINOACIDE(S) ET SUSCEPTIBLES D'ETRE UTILISEES COMME VECTEURS
DE PRINCIPE(S) ACTIF(S), SUSPENSION COLLOIDALE LES COMPRENANT ET LEURS PROCEDES DE
FABRICATION.**

⑤⑦ La présente invention concerne des particules de vec-
torisation (PV) de principes actifs (PA) du type de celles à
base de polyaminoacides (PAA) amphiphiles, linéaires, à
enchaînements α -peptidiques; aptes à se former spontané-
ment par mise en contact des PAA avec un milieu liquide,
de préférence avec de l'eau, dans lequel la partie hydrophile
des PAA se solubilise plus que la partie hydrophobe desdits
PAA, de manière que ces derniers précipitent en s'organisant
en arrangements supra-moléculaires discrets; de taille
moyenne comprise entre 0,01 et 20 μ m; et aptes à s'associer
avec au moins un PA et à relarguer celui-ci in vivo, de
manière prolongée et contrôlée.

La suspension selon l'invention est caractérisée en ce
que les aminoacides récurrents (AAR) constitutifs de la chaîne
principale des PAA sont identiques ou différents entre
eux et sont l'acide glutamique et/ou l'acide aspartique et/ou
leurs sels; et en ce que certains de ces AAR sont porteurs
chacun d'au moins un groupement R^0 hydrophobe, ces
groupements hydrophobes R^0 étant identiques ou différents
entre eux.

Application à la vectorisation de principes actifs, notamment
pharmaceutiques, l'insuline, à des fins thérapeuti-

ques.

FR 2 786 098 - A1



Le domaine de la présente invention est celui des Particules de Vectorisation (PV), utiles pour l'administration de principes actifs (PA). Ces derniers sont, de préférence, des médicaments ou des nutriments pour l'administration à un organisme animal ou humain par voie orale, nasale, vaginale, oculaire, sous-cutanée, intraveineuse, intramusculaire, intradermique, intrapéritonéale, intracérébrale, parentérale, etc.. Mais il peut s'agir aussi de produits phytosanitaires, tels que des herbicides, des pesticides, des insecticides, des fongicides, etc. En terme de nature chimique, les PA plus particulièrement, mais non limitativement, concernés par l'invention sont, par exemple, des protéines, des glycoprotéines, des peptides, des polysaccharides, des lipopolysaccharides, des oligonucléotides et des polynucléotides.

La présente invention concerne, plus précisément, des Particules de Vectorisation, avantageusement de type submicronique, à base de polyaminoacides (PAA). La présente invention vise aussi bien les particules nues en tant que telles, que les systèmes de vecteurs de PA, constitués par les particules chargées par le (ou les) PA considéré(s). La présente invention a également trait à des suspensions colloïdales aqueuses comprenant ces PV.

L'invention concerne, également, des procédés de préparation desdites particules et suspensions colloïdales, avec et sans PA.

L'encapsulation de PA dans des PV a notamment, pour but d'augmenter la biodisponibilité desdits PA. De nombreuses techniques d'encapsulation ont déjà été proposées. De telles techniques visent, d'une part, à permettre le transport du PA jusqu'à son site d'action thérapeutique, tout en le protégeant contre les agressions de l'organisme (hydrolyse, digestion enzymatique, etc.) et, d'autre part, à contrôler la libération du PA sur son site d'action, afin de maintenir la quantité disponible pour l'organisme au niveau désiré. Les PA concernés par ces avatars de transport et de séjour dans l'organisme sont, par exemple, des protéines mais peuvent être, également, des produits tout autres, d'origine synthétique ou naturelle. La revue de M. J. HUMPHREY (Delivery System for peptide Drugs, éditée par S. DAVIS et L. ILLUM, Plenum Press, N. Y., 1986), fait état de la problématique concernant l'amélioration de la biodisponibilité des PA et l'intérêt des systèmes de vectorisation et de libération contrôlée.

Parmi tous les matériaux envisageables pour former des PV, les polymères sont de plus en plus utilisés, du fait de leurs propriétés intrinsèques. S'agissant du cahier des charges que l'on souhaite obtenir pour les PV, il est particulièrement exigeant et comprend, notamment, les spécifications suivantes.

- 1 - Il devrait, avantageusement, être possible d'obtenir une répartition granulométrique contrôlée, et adaptée au mode d'administration choisi et/ou au site thérapeutique visé.
- 2 - Il est souhaitable que les **PV** assurent la protection du **PA** jusqu'au site de libération.
- 3 - Les **PV** devraient, avantageusement, contrôler la vitesse de libération du **PA**.
- 4 - Il est préférable que le polymère, constituant les **PV**, soit biocompatible, éliminable (par excrétion), et/ou biodégradable et, encore mieux, qu'il soit métabolisé en produits non toxiques pour l'organisme.
- 5 - Il est également avantageux que le polymère, constitutif des **PV**, n'induisse pas de réponse immunitaire.
- 6 - Enfin, il est également souhaitable que les **PV** et les systèmes **PV-PA** puissent être obtenus par un procédé non dénaturant pour le **PA**.

Les propositions techniques antérieures, décrites infra, ont tenté de satisfaire à l'ensemble de ces spécifications. A titre d'illustration, on citera les propositions antérieures (a) à (h) : selon une première approche, qui comprend les propositions (a) à (d), l'inclusion du principe actif s'opère lors de la formation des supports de vectorisation; selon une seconde approche, citées dans les propositions (e) à (h), on produit des **PV** aptes, une fois fabriquées, à s'associer spontanément par absorption au **PA**.

- (a) Le brevet US-A-5 286 495 concerne un procédé d'encapsulation par vaporisation de protéines en phase aqueuse, à l'aide de matériaux ayant des charges opposées, à savoir : l'alginate (chargé négativement) et la polylysine (chargée positivement). Ce procédé de fabrication permet de produire des particules de taille supérieure à 35 μ m.
- (b) Par ailleurs, les techniques d'émulsion sont couramment utilisées pour préparer des microparticules chargées de **PA**. Par exemple, les demandes de brevets WO 91/06286, WO 91/06287 et WO 89/08449 divulguent de telles techniques d'émulsion dans lesquelles on a recours à des solvants organiques pour solubiliser des polymères, par exemple de type polylactique. Mais il s'est avéré que les solvants peuvent être dénaturants, notamment pour les **PA** peptidiques ou polypeptidiques.
- (c) On connaît, également, des **PV** biocompatibles, formées en solution aqueuse et appelées protéinoïdes, décrites dès 1970 par W. FOX et K. DOSE dans "Molecular Evolution and the origin of Life", Ed. Marcel DEKKER Inc. (1977). Ainsi, la demande de brevet WO 88/01 213 propose un système à base d'un mélange de polypeptides artificiels obtenus par condensation thermique d'acides

aminés. Les microparticules selon cette invention sont obtenues par un changement de pH qui provoque la précipitation des particules protéinoïdes.

- 5 (d) On mentionnera également, pour mémoire, les brevets US 4 351 337 et 4 450 150 qui relèvent d'un domaine différent de celui de la vectorisation de PA propre à l'invention. Ces brevets divulguent des implants massiques fixés et localisés à des endroits bien précis de l'organisme. Les implants sont réalisés à partir de matériaux polymères du genre poly- α -aminoacide (Leu/GluOH et GluOEt/GluOH respectivement). Selon l'enseignement de ce brevet, les polyaminoacides préférés sont ceux riches en aminoacide hydrophobe (e. g. plus 10 de 50 % de Leucine ou de Glu OEt) et insolubles dans l'eau. Le PA peut être incorporé dans une solution de poly- α -aminoacide dans un solvant organique. Cette solution est celle utilisée pour former l'implant par moulage/séchage (évaporation). Selon une autre variante, le PA peut être compris dans le noyau 15 d'une microcapsule dont l'enveloppe est obtenue à partir d'une solution de copolymère et dont le diamètre est supérieur ou égal à 5 000 μ m. Le noyau peut être constitué de PA pur ou d'une matrice de copolymère incluant le PA et obtenue à partir de la solution de PAA dans un solvant organique.
- 20 (e) La demande de brevet PCT WO/FR 97/02 810 divulgue une composition pour la libération contrôlée de principes actifs, comprenant une pluralité de particules lamellaires d'un polymère biodégradable, au moins en partie cristallin (polymère d'acide lactique) et d'un principe actif absorbé sur lesdites particules. La libération du principe actif s'opère par désorption.
- 25 (f) La publication "*CHEMISTRY LETTERS* 1995, 707, AKIYOSHI *et al*" concerne la stabilisation d'insuline par complexation supramoléculaire avec des nanoparticules formées d'une dizaine de chaînes de polysaccharide rendues hydrophobes par greffage de cholestérol.
- 30 (g) L'article paru dans "*MACROMOLECULES* 1997, 30, 4013-4017" décrit des copolymères composés d'un bloc peptidique à base de L-phénylalanine, de γ -benzyl-L-glutamate ou de O-(tétra-O-acétyl- β -D-glucopyranosyl)-L-sérine, et un bloc synthétique, tels que la poly(2-méthyle-2-oxazoline) ou la poly(2-phényle-2-oxazoline). Certains des ces polymères s'agrègent en milieu aqueux pour former des particules de 400 nm, capables de s'associer avec une enzyme, la lipase.
- 35 (h) Le brevet FR 95-03978 a pour objet des particules de polyaminoacides, utiles pour la vectorisation de principes actifs et caractérisées en ce que leurs polyaminoacides constitutifs comprennent au moins deux types d'aminoacides récurrents AAN (neutres, hydrophobes) et AAI (ionisables et hydrophiles). Les

particules sont obtenues spontanément par dispersion de la poudre de polyaminoacide dans une solution aqueuse. Les particules ainsi obtenues s'associent spontanément en suspension aqueuse avec des principes actifs, par exemple de nature protéique.

5 Ces propositions techniques antérieures satisfont peu ou prou aux spécifications du cahier des charges indiqué supra. Néanmoins, de telles particules de vectorisation de principes actifs restent perfectibles.

Dans cet état de fait, l'un des objectifs essentiels de la présente invention est de perfectionner la proposition technique antérieure référencée (h) FR 95-03 978, en fournissant de nouvelles PV à base de poly- α -aminoacides (PAA) linéaires, 10 amphiphiles et dont les caractères hydrophile et hydrophobe sont, respectivement, apportés par les acides aminés de la chaîne principale du polymère et par des radicaux hydrophobes attachés latéralement à une fraction des aminoacides par une liaison covalente. Ce perfectionnement concerne plus précisément un moyen de maîtriser les 15 caractéristiques de l'association entre PA et PV afin d'améliorer le taux de chargement en PA, et/ou d'améliorer la cinétique de libération du PA.

Un autre objectif essentiel de l'invention est de fournir une suspension colloïdale aqueuse de particules de vectorisation de principes actifs, qui comprenne des particules de PAA satisfaisant aux spécifications visées ci-dessus et qui constitue 20 une forme galénique appropriée et convenable pour une administration, par exemple orale, à l'homme ou l'animal.

Un autre objectif essentiel de l'invention est de proposer un procédé de préparation de particules de PAA utiles, notamment, comme vecteurs de principes actifs, ledit procédé se devant d'être encore plus économique, plus simple à mettre en 25 oeuvre, non dénaturant pour les principes actifs et devant en outre toujours permettre une maîtrise fine de la granulométrie moyenne des particules obtenues.

Un autre objectif essentiel de l'invention est l'utilisation des susdites suspensions et particules pour la préparation de médicaments (e. g. vaccins) et/ou de nutriments, en particulier pour administration notamment orale, nasale, vaginale, 30 oculaire, sous-cutanée, intraveineuse, intramusculaire, intradermique, intrapéritonéale, intracérébrale ou parentérale, de principes actifs, tels que des protéines, des glycoprotéines, des peptides, des polysaccharides, des lipopolysaccharides, des oligonucléotides et des polynucléotides.

Un autre objectif essentiel de la présente invention est de fournir des 35 suspensions de PV, en partie submicroniques et microniques, à base de PAA et susceptibles de servir de vecteurs d'un PA, en particulier médicamenteux et/ou nutritionnel pour l'administration dudit PA à un organisme humain ou animal.

Un autre objectif de la présente invention est de fournir un médicament, du type système à libération prolongée de principes actifs, qui soit aisé et économique à produire et qui soit, en outre, biocompatible et apte à assurer un très haut niveau de biodisponibilité du PA.

5 Un autre objectif essentiel de l'invention est de fournir un système de vectorisation de vaccin, qui soit non immunogène intrinsèquement et en combinaison avec un ou plusieurs antigènes.

Les objectifs relatifs aux produits, parmi d'autres, sont atteints par la présente invention qui concerne, tout d'abord, des particules susceptibles d'être
10 utilisées, notamment pour la vectorisation (PV) de principe(s) actif(s), du type de celles :

- à base de polyaminoacides (PAA) amphiphiles, linéaires, à enchaînements α -peptidiques ;
- aptes à se former spontanément par mise en contact des PAA avec un milieu
15 liquide, de préférence avec de l'eau, dans lequel la partie hydrophile des PAA se solubilise plus que la partie hydrophobe desdits PAA, de manière que ces derniers précipitent en s'organisant en arrangements supra-moléculaires discrets ;
- de taille moyenne inférieure à 200 μm , de préférence à 100 μm et, plus préférentiellement encore, comprise entre 0,01 et 20 μm ;
- 20 - et aptes à s'associer avec au moins un PA et à relarguer celui-ci in vivo, de manière prolongée et contrôlée ;

caractérisées :

- en ce que les aminoacides récurrents (AAR) constitutifs de la chaîne principale des PAA sont identiques ou différents entre eux et sont
25 choisis parmi les aminoacides de type acide et de préférence dans le groupe comprenant l'acide glutamique et/ou l'acide aspartique et/ou leurs sels, respectivement les glutamates et les aspartates,
- et en ce que certains de ces AAR sont porteurs chacun d'au moins un groupement R^0 hydrophobe, ces groupements hydrophobes R^0 étant
30 identiques ou différents entre eux.

L'une des conditions, pour que les particules selon l'invention se forment, est que la partie hydrophile des PAA se solubilise plus dans le milieu liquide de suspension que leur partie hydrophobe.

Les aminoacides récurrents (AAR) sélectionnés conformément à
35 l'invention, sont les aminoacides à fonctions carboxyliques (Glu et Asp) sous forme COOH ou sous forme de sels (carboxylates) COO^- , X^+ ; avec X correspondant aux métaux alcalins, de préférence à Na.

Il est du mérite de la demanderesse d'avoir choisi, à titre de matériau constitutif des **PV**, une classe particulière de poly- α -aminoacides dont les (co)monomères sont des aminoacides récurrents (AAR) de nature polaire et qui ont été rendus amphiphiles en modifiant le caractère hydrophile par l'apport des chaînes latérales hydrophobes sur une fractions des AAR. Cette amphiphilie acquise confère aux PAA la possibilité de former des suspensions colloïdales de **PV**, compatible avec le pH des milieux physiologiques rencontrés dans les applications visées.

Cette sélection permet, avantageusement, de disposer d'un plus grand choix quant à la nature des groupements hydrophobes, et ainsi d'un meilleur moyen de contrôle de l'hydrophobie du polymère et du **PV**, ce qui permet d'optimiser l'association et la libération des **PA**.

La structure du polymère PAA, la nature des acides aminés Asp et Glu et les radicaux hydrophobes sont choisis de telle façon que les chaînes de polymères se structurent spontanément sous forme de particules de petite taille, stables en milieu physiologique.

La structure du polymère PAA, la nature des acides aminés Asp et Glu et les radicaux hydrophobes sont choisis de telle façon que les **PV** encapsulent des protéines, ou autres **PA**, en milieu aqueux par un mécanisme spontané et non dénaturant pour les protéines.

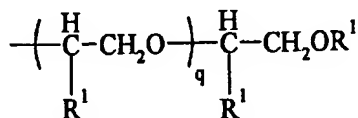
La structure du polymère PAA, la nature des acides aminés Asp et Glu et les radicaux hydrophobes sont choisis de telle façon que les **PV** libèrent les **PA** en milieu physiologique et, plus précisément, in vivo, la cinétique de libération étant une fonction de la nature du polymère et des **PV** qu'il est susceptible de former.

Sans que cela ne soit limitatif, cette sélection vise, plus spécifiquement, des PAA dont la chaîne principale se compose d'AAR identiques entre eux. La structure primaire des PAA peut être du type ordonné, séquentiel alterné (PAA blocs) ou du type désordonné, séquentiel aléatoire (PAA statistique). Selon une caractéristique préférée de l'invention, les PAA sont des polymères contenant jusqu'à environ 1 000 AAR et, de préférence, jusqu'à environ 500 AAR et, plus préférentiellement encore, jusqu'à environ 200 AAR.

Les groupements hydrophobes R^0 participent à l'agrégation des chaînes polymères, qui est au coeur de la formation des **PV**. Suivant une disposition préférée de l'invention, ces groupements R^0 sont identiques ou différents entre eux et sont sélectionnés dans le groupe comprenant :

- (i) les alkyles, les acyles ou les alcényles linéaires ou ramifiés, de préférence linéaires en C_1 - C_{20} et, plus préférentiellement encore, en C_2 - C_{18} ;

- (ii) les groupements hydrocarbonés contenant un ou plusieurs hétéroatomes, de préférence ceux contenant de l'oxygène et/ou du soufre et, plus préférentiellement encore, ceux de formule suivante :



5

dans laquelle :

- les radicaux R^1 sont identiques ou différents entre eux et correspondent à l'hydrogène ou à un radical répondant à la même définition que celle donnée supra au point (i),
 - $q = 1$ à 100 ;
- (iii) les ayles, les aralkyles ou les alkylaryles, de préférence les ayles ;
- (iv) les dérivés naturels hydrophobes, de préférence le cholestérol, les phosphatidylcholines et les diacylglycérols.

10

15 Par "groupements hydrocarbonés", on entend au sens de la présente invention, des groupements comprenant notamment des atomes d'hydrogène et de carbone.

De préférence, les groupements R^0 sont sélectionnés dans le groupe de radicaux suivants : méthyle, éthyle, propyle, docédyle, hexadécyle, octadécyle.

20 Conformément à l'invention, chaque groupement hydrophobe R^0 est attaché à la chaîne principale par une liaison covalente clivable, de préférence par hydrolyse chimique et/ou enzymatique, ladite liaison étant plus spécialement de type ester ou amide.

25 Avantageusement, la fraction de monomères AAr porteurs de groupements hydrophobes représente une proportion supérieure ou égale à 3%, de préférence comprise entre 3-70 % et, plus préférentiellement encore, entre 13 et 60 %.

En pratique, les PAA constitutifs des PV de la suspension selon l'invention sont, par exemple:

* des polymères à base de glutamate :

30

- poly(glutamate de sodium)-bloc-(glutamate de méthyle),
- poly(glutamate de sodium)-bloc-(glutamate d'éthyle),
- poly(glutamate de sodium)-bloc-(glutamate de propyle),
- poly(glutamate de sodium)-bloc-(glutamate de octadécyl),
- poly(glutamate de sodium)-bloc-(glutamate de benzyle),
- poly(glutamate de sodium)-co-(glutamate de méthyle),

35

- poly(glutamate de sodium)-co-(glutamate d'éthyle),
- poly(glutamate de sodium)-co-(glutamate de propyle),
- poly(glutamate de sodium)-co-(glutamate de dodécyle),
- poly(glutamate de sodium)-bloc-(glutamate de octadécyle),
- 5 * des polymères à base d'aspartate :
- poly(aspartate de sodium)-bloc-(aspartate de méthyle),
- poly(aspartate de sodium)-bloc-(aspartate d'éthyle),
- poly(aspartate de sodium)-bloc-(aspartate de propyle),
- poly(aspartate de sodium)-bloc-(aspartate d'octadécyl),
- 10 - poly(aspartate de sodium)-bloc-(aspartate de benzyle).

Avantageusement, les particules **PV** de taille moyenne comprise entre 0,01 μm et 0,5 μm , de préférence entre 0,01 et 0,2 μm . Au sens de l'invention, on entend, par taille ou granulométrie moyenne, la moyenne arithmétique des diamètres en volume [D4,3] établis par diffraction laser et le diamètre de giration mesuré par

15 diffusion élastique de la lumière.

L'un des atouts de l'invention est d'être parvenu à un très bon contrôle de la granulométrie moyenne des ces entités matricielles et de leur répartition granulométrique. Ce contrôle passe par l'atteinte de tailles de particules extrêmement réduites, de l'ordre de quelques nanomètres et de très faible polydispersité, sachant

20 qu'il est possible d'augmenter la taille de ces nanoparticules par agrégation.

Le contrôle de la taille **PV** s'opère par l'intermédiaire de la composition en AAr et R^0 des polyaminoacides mais aussi, pour une même composition, par le choix d'une structure bloc et du procédé d'obtention.

Selon une alternative quant à la taille des **PV** de la suspension selon

25 l'invention, lesdites particules de vectorisation **PV** sont agrégées afin d'obtenir de nouvelles particules de taille supérieure.

Le matériau PAA constitutif des **PV** selon l'invention est, de préférence, un homopolymère ou un copolymère dont l'AAr = Asp et/ou Glu et qui a été rendu amphiphile en modifiant le caractère hydrophile de cet AAr par apport de chaînes

30 latérales hydrophobes R^0 sur une fraction des AAr. Cette amphiphilie acquise permet de réunir au moins trois propriétés nouvelles et surprenantes :

1. la première est la possibilité de former spontanément des suspensions colloïdales de **PV** compatibles avec le pH des milieux physiologiques rencontrés dans les applications thérapeutiques visées ;
- 35 2. la deuxième est l'association spontanée des **PV** avec des **PA** en l'absence d'autre agent que l'eau qui leur sert de solvant, qui, dans le cas des protéines, n'est pas dénaturant ;

3. la troisième est la possibilité de libérer le PA du complexe d'association PA-PV, dans les conditions physiologiques, avec des profils pharmacocinétique et pharmacodynamique, qui permettent d'envisager des utilisations dans le domaine thérapeutique.

5 Les PA, en particulier de nature protéique, sont, en fait, piégés par les particules de vectorisation PV qui peuvent être assimilées à des matrices formées d'eau et de PAA au sein desquelles se sont dispersés le ou les PA. Leur libération s'opère, soit par dissociation spontanée, soit au fur et à mesure de la dégradation des PAA et de la déstructuration subséquente des particules. Le piégeage des PA est
10 réalisé spontanément par simple mélange de ceux-ci dans une suspension aqueuse colloïdale de PV selon l'invention.

Les particules PV chargées par au moins un principe actif PA constituent un autre objet de la présente invention.

Selon un autre de ses aspects, en amont des particules, qui forment son
15 objet essentiel, l'invention concerne, en outre, les précurseurs des PV qui sont les PAA sélectionnés, tels que définis supra.

En aval des PV, l'invention englobe également la suspension colloïdale, de préférence aqueuse, de particules telles que définies supra.

Cette suspension colloïdale de PV chargées en PA peut être utilisée pour
20 la vectorisation et le relargage prolongé et contrôlé dudit PA in vivo, à des fins thérapeutiques.

L'invention a trait, par ailleurs, à un procédé de préparation de la susdite suspension colloïdale de particules e. g. de vectorisation (PV) de principes actifs (PA),

25 caractérisé en ce qu'il consiste, essentiellement :

- I - à mettre en oeuvre des PAA linéaires et à enchaînements α -peptidiques d'acides aminés récurrents (AAR) sélectionnés parmi les acides aminés naturels polaires que sont l'acide glutamique et l'acide aspartique et/ou parmi leurs sels, respectivement les
30 glutamates et les aspartates ; certains de ces AAR étant porteurs chacun d'au moins un groupement hydrophobe R^0 , ces groupements R^0 étant identiques ou différents entre eux ;
- II - à placer les PAA amphiphiles dans un milieu solvant, de préférence aqueux ;
- 35 III - puis à rendre insolubles au moins les AAR porteurs de R^0 sans le milieu, de manière à faire précipiter ces AAR et à former ainsi des arrangements supra moléculaire discrets.

Selon une variante avantageuse de ce procédé, on incorpore au moins un principe actif dans le milieu liquide contenant les particules PV, de manière à obtenir une suspension colloïdale de PV chargées en principe(s) actif(s).

De plus, pour augmenter la taille des particules, il est envisageable de prévoir, dans ce procédé de préparation de la suspension, au moins une étape supplémentaire d'agrégation des particules, à l'aide d'au moins un agent d'agrégation constitué, par un sel et/ou un acide et/ou une base et/ou un polymère éventuellement ionique (e. g. polylysine, polyéthylène imine, etc.). Pour plus de détails, on se référera à la demande de brevet FR 95-03 918.

Après avoir passé en revue les caractéristiques essentielles de l'invention en termes de particules de précurseurs PAA desdites particules de suspension colloïdale de ces particules de préparation de cette suspension, il convient, à présent, de développer un peu plus, d'une part, l'aspect obtention des PAA et des particules chargées ou non en PA et, d'autre part, l'aspect application des PV et des suspensions de ces PV dans des systèmes médicamenteux à libération prolongée et contrôlée de PA.

Les PAA sont obtenus de manière connue en soi. A cet égard, on se reportera, par exemple, à : *"Encyclopedia of Polymer Science and Engineering, volume 12, p. 786 ; John Wiley & Sons"*. Dans le cadre de l'invention, on préfère recourir aux techniques de polymérisation faisant intervenir des anhydrides de N-carboxy- α -aminoacides dont la préparation est donnée, e. g. dans : *"Biopolymers, 15, 1869 (1976)"*. S'agissant des techniques de polymérisation de ces monomères N-carboxy- α -aminoacides (NCA), elles sont détaillées dans l'ouvrage de H. R. KRICHELDORF *" α -Aminoacid-N-Carboxy Anhydride and Related Heterocycles"* Springer Verlag (1987).

La nature de la distribution des groupement hydrophobes sur les chaînes de polymères est statistique ou ordonnée, selon la voie de synthèse choisie. A cet égard, il existe une multitude de schémas réactionnels conduisant aux PAA sélectionnés comme matière première pour l'obtention des PV selon l'invention. Les trois schémas réactionnels sont donnés ci-après, à titre non limitatif :

(i) synthèse ou mise en oeuvre (étape A) d'un copolymère PAA comportant au moins deux types de groupements récurrents hydrophobes R^{01} et R^{02} , puis, par élimination sélective (étape B), au moins un d'entre eux est éliminé pour régénérer AAr dans son état non modifié (par exemple R^{01} = méthyle; R^{02} = benzyle ; l'étape B est une étape de débenzylation par hydrogénation, par addition du HBr, etc) ;

- (ii) Synthèse ou mise en oeuvre (étape A) d'un homopolymère PAA hydrophobe comportant (exclusivement) des aminoacides récurrents hydrophobes (AAr-R^0) qui sont tous porteurs d'un même groupement hydrophobe R^0 (e. g. méthyle, éthyle, propyle, benzyle, stéaryle),
5 puis l'élimination partielle (étape B) d'une partie des groupements R^0 (e.g. de par hydrolyse ou saponification du PAA polyglutamate de méthyl) ;
- (iii) synthèse ou mise en oeuvre (étape A) d'un homopolymère PAA hydrophile comportant (exclusivement) des aminoacides récurrents hydrophiles AAr, puis hydrophobisation partielle (étape B) par la formation d'une liaison
10 covalente avec un ou plusieurs groupements R^0 (e.g. par estérification à l'aide d'alcools gras ou par déplacement ionique à l'aide d'un halogénure d'alkyl).

Dans ces trois variantes (i), (ii), (iii), la rotule de greffage des groupements hydrophobes R^0 sur la chaîne latérale pendante des AAr, est avantageusement une fonction ester ou amide.

- 15 En pratique, les copolymères PAA hydrophobes mis en oeuvre dans la variante (i) sont, par exemple, des copolymères d'acide glutamique et/ou d'acide aspartique dont les fonctions carboxyliques latérales pendantes sont protégées par estérification selon des techniques connues de l'homme de l'art. Il peut s'agir, e. g., de copoly(stérylglycinate-benzylglycinate) obtenu par polymérisation des N-carboxyanhydrides des AAr_{01} (Glu-O-stéaryl) et AAr_{02} (Glu-O-benzyl).
20

- L'hydrophilisation partielle du co-PAA résulte de l'élimination sélective de l'un des groupements R^0 , par hydrolyse et/ou saponification. Cela équivaut à une déprotection qui, dans l'exemple ci-dessus, est une débenzylation sélective. On exploite ici les différences de sensibilité au clivage des différents esters formant les
25 groupements hydrophobes R^{01} et R^{02} . A titre d'exemples de procédés de déprotection connus, on peut citer ceux par saponification des esters méthyliques (STAHMAN et coll. ; J. Biol. Chem., 197, 771 (1952) ; KYOWA HAKKO, FR 2 152 582) ou par débenzylation [BLOUT et coll. ; J. Amer. Chem. Soc., 80, 4631 (1958)].

- Concernant la variante (ii), l'homopolymère PAA hydrophobe est, par
30 exemple, du polystéarylglycinate obtenu par polymérisation de NCA de Glu-O-stéaryl. L'hydrolyse partielle de cet homopolymère hydrophobe selon les méthodes de déprotection connues sus-visées conduit à un poly(glycinate)-co-(stéarylglycinate).

- Dans la variante (iii), l'homopolymère PAA hydrophile peut être, e. g., l'acide polyglutamique ou un polyglutamate, synthétisé par polymérisation de NCA
35 d'acide glutamique. L'hydrophobisation de ce type de PAA poly Glu s'effectue, par exemple, par réaction avec du iodure de stéaryle en milieu basique. Cela conduit à du

poly(glutamate)-co-(stéarylglutamate). Ce genre de techniques est notamment décrit dans [Polymer Bulletin, 32, 127 (1994)].

La formation des PV en milieu liquide, sous forme de suspension colloïdale conforme à l'invention, peut être réalisée pendant ou après la synthèse des
5 PAA amphiphiles définis ci-dessus.

Selon une préférence de l'invention, la formation de particules s'opère par l'addition d'eau ou de sel à une solution de PAA, porteur de groupements R^0 , dissous dans un solvant. Cette opération consiste, préférentiellement, à diminuer la solubilité de la fraction hydrophobe pour qu'elle précipite et, ce faisant, entraîne la formation
10 des particules. L'homme de l'art est en mesure de trouver d'autres moyens simples pour diminuer la solubilité de la partie hydrophobe du polymère, en modifiant, par exemple, la température, le solvant(s), ou en combinant des techniques différentes.

La préparation de la suspension colloïdale de PV est, avantageusement, suivie d'une étape de purification, impliquant les techniques connues à l'homme du
15 métier, telles que la distillation, la filtration, la modification du pH, la chromatographie et/ou la dialyse. De telles méthodes permettent d'éliminer les sels ou les solvants indésirables. Après cette étape facultative de purification, on dispose d'une suspension colloïdale de PV que l'on peut utiliser directement, ou qu'il est envisageable d'isoler ou de recueillir, dans le cadre d'une étape IV, par tout moyen
20 physique connu en soi et approprié, comme par exemple par filtration, par ultrafiltration, par séparation par gradient de densité, par centrifugation, par précipitation, éventuellement par ajout de sel, ou bien encore par lyophilisation.

Suivant une variante de l'invention, le procédé de préparation de la suspension colloïdale est caractérisé en ce que l'on incorpore au moins un principe
25 actif dans le milieu liquide contenant les particules PV, de manière à obtenir une suspension colloïdale de PV chargées en ou associées avec un ou plusieurs principe(s) actif(s) PA.

Cette incorporation, qui conduit à un piégeage de PA par les PV, peut être réalisée de la manière suivante :

- 30 - mise en solution aqueuse de PA, puis ajout des PV, soit sous forme de suspension colloïdale, soit sous forme de PV isolées (lyophilisat ou précipitat) ;
- ou ajout de PA, soit en solution, soit à l'état pur ou préformulé, à une suspension colloïdale de particules PV, éventuellement préparée extemporanément par la dispersion de PV sèches dans un solvant approprié, tel que l'eau.

35 Le principe actif, susceptible d'être associé aux particules selon l'invention, peut être médicamenteux et/ou nutritionnel. Il est, de préférence, choisi parmi :

- les protéines et/ou les peptides parmi lesquels les plus préférentiellement retenus sont : les hémoglobines, les cytochromes, les albumines, les interférons, les antigènes, les anticorps, l'érythropoïétine, l'insuline, les hormones de croissance, le facteur IX, les interleukines ou leurs mélanges,
- les polysaccharides, l'héparine étant plus particulièrement sélectionnée,
- les acides nucléiques et, préférentiellement, les oligonucléotides d'ARN et/ou d'ADN,
- les vitamines, les acides aminés et les oligo-éléments.
- et leurs mélanges.

La présente invention vise, également, les précurseurs de ces particules PV constitués par les PAA particuliers définis ci-dessus et caractérisés en ce qu'ils contiennent des PA médicamenteux du genre de ceux énumérés ci-dessus en particulier l'insuline et/ou des PA formés par au moins un vaccin ou des PA nutritionnels, phytosanitaires ou cosmétiques.

La présente invention concerne également les suspensions colloïdales de PV caractérisées en ce qu'elles contiennent les mêmes PA que ceux énoncés ci-dessus, notamment pour les précurseurs de PV.

La présente invention concerne, enfin, les médicaments ou les spécialités pharmaceutiques ou nutritionnelles comprenant les PV chargées en PA et définies ci-dessus.

Selon un autre de ses aspects, l'invention vise également l'utilisation de ces PV chargées en PA, pour la fabrication de médicaments du type systèmes à libération contrôlée de PA.

Dans le cas de médicaments, il peut s'agir, par exemple, de ceux administrables, de préférence par voie orale, nasale, vaginale, oculaire, sous-cutanée, intraveineuse, intramusculaire, intradermique, intrapéritonéale, intracérébrale ou parentérale.

Les applications cosmétiques envisageables sont, par exemple, les compositions applicables par voies transdermiques.

Les produits phytosanitaires concernés peuvent être, par exemple, des herbicides, des pesticides, des insecticides, des fongicides, etc..

La présente invention a également pour objet les compositions phytosanitaires et cosmétiques comprenant des PV chargées en PA du type de ceux visés supra.

Les exemples qui suivent permettront de mieux comprendre l'invention dans ses différents aspects produit/procédé/application. Ces exemples illustrent la

préparation de particules de polyaminoacides chargés ou non en principes actifs, de même qu'ils présentent les caractéristiques de structure et les propriétés de ces particules.

5

EXEMPLES

EXEMPLE 1 - PREPARATION DU POLYMERE - POLY(GLUTAMATE DE SODIUM)-BLOC-(GLUTAMATE DE METHYLE).

- 10 Les techniques utilisées, pour la polymérisation des NCA en polymères de structures en blocs ou statistiques sont connues de l'homme de l'art et sont détaillées dans l'ouvrage de H. R. KRICHELDORF " α -aminoacides-N-Carboxy Anhydrides and Related Heterocycles", Springer Verlag (1987). La synthèse suivante précise la synthèse de l'un d'entre eux.

15

Synthèse de la poly(GluOMe)₆₃-poly(GluOBz)₆₃ : 10 g de NCA-GluOMe sont solubilisés dans un mélange de 150 ml de dioxane et 450 ml de toluène à 60 °C. 5 ml d'une solution de 0,91 g de benzylamine dans 50 ml de dioxane sont ajoutés au monomère en une fois. Après 1 h, on ajoute 14,1 g de NCA-GluOBz solubilisé préalablement dans un mélange de 20 ml dioxane et 60 ml de toluène. La polymérisation continue encore durant 19-24 h. Le polymère est précipité du milieu réactionnel dans 2 litres de méthanol, auxquels on ajoute encore 500 ml d'eau. Le solide obtenu est filtré, séché à l'étuve à 50 °C sous vide.

20

Rendement 90 %. Composition par RMN 1 h (TFA-d) 45 % molaire GluOBz.

25

Viscosité réduite (0,5 % de TFA à 25 °C) 0,3 dl/g. Masse Molaire par GPC : 20 000 g/mol.

30

10 g de polymère sont ensuite mis à réagir à 0 °C dans 200 ml TFA avec 6 ml d'acide trifluorométhanesulfonique pendant 15 min. Lors de l'hydrolyse des groupements benzyliques, le polymère précipite sous forme de particules colloïdales. Après évaporation à sec, les particules sont reprises dans de l'eau et neutralisées à pH 7,4 avec de la soude. Une étape de dialyse assure l'élimination des sels du trifluoroacétate. Les particules sont enfin isolées par lyophilisation.

Rendement quantitatif. Analyse élémentaire [Na] 8,2 % (composition calculée 53 % GluONa).

35

EXEMPLE 2 - PREPARATION DU POLYMERE POLY(GLUTAMATE DE SODIUM)-BLOC-(GLUTAMATE DE D'ETHYLE).

5 Ce polymère est préparé selon la méthode décrite dans l'exemple 1, utilisant les NCA du glutamate d'éthyle et du benzyle dans un rapport molaire 1:3. Après les étapes de polymérisation et de débenzylation, le polymère est purifié par dialyse à pH 7 et ensuite il est lyophilisé afin d'obtenir une poudre blanche.

10 **EXEMPLE 3 - PREPARATION DU POLYMERE POLY(GLUTAMATE DE SODIUM)-BLOC-(GLUTAMATE DE HEXADECYLE).**

15 Ce polymère est préparé selon la méthode décrite dans l'exemple 1, utilisant les NCA du glutamate de dodécyle et du benzyle dans un rapport molaire 1:3. Après les étapes de polymérisation et de débenzylation, le polymère est purifié par dialyse à pH 7 et ensuite il est lyophilisé afin d'obtenir une poudre blanche.

EXEMPLE 4 - PREPARATION DU POLYMERE POLY(GLUTAMATE DE SODIUM)-CO-(GLUTAMATE DE DODECYLE).

20 10 g d'acide polyglutamique (degré de polymérisation 120) sont dissous dans 200 ml de diméthylsulfoxyde. On ajoute ensuite 15,5 g de KHCO_3 puis 2,87 ml de iodododécane. Le milieu réactionnel est maintenu à 60 °C pendant 40 heures sous flux d'azote. Le polymère est isolé par précipitation dans 1,5 l d'acide chlorhydrique 0,1 N, et le précipité ainsi formé lavé plusieurs fois dans de l'eau. La suspension
25 colloïdale recherchée est obtenue en ajustant le pH du milieu à 7,4 par de la soude, puis déshydratée par lyophilisation. Le polymère lyophilisé est enfin lavé plusieurs fois dans de l'acétate d'éthyle, et séché sous vide à 50 °C. Composition par RMN (TFA-d): 12% des acides glutamiques estérifiés par le dodécyle. Eau Résiduelle après lyophilisation 10.5%. Analyse élémentaire % (calc.): C 41,29 (42,15); H 5,99
30 (6,01); N 7,45 (7,63); Na 10,44 (10,45).

EXEMPLE 5 - MISE EN EVIDENCE DES NANOPARTICULES PAR DIFFUSION DE LA LUMIERE (DDL) ET PAR MICROSCOPIE ELECTRONIQUE A TRANSMISSION (MET).

35

10 mg de particules du polymère 1 sont suspendus dans 10 ml d'eau ou une solution aqueuse de sel. Cette solution est ensuite introduite dans un granulomètre Coulter (ou

diffractomètre laser). Les résultats de l'analyse de la granulométrie des différents produits testés sont présentés dans le tableau 1 suivant.

Tableau 1 - Mesures de la taille des PV

5

EXEMPLE	POLYMERE	TAILLE (nm)
Témoin	POLY[(GLU-O-NA) _{1,0}] _x	PAS DE PARTICULES (produit soluble)
1	POLY[(GLU-O-NA) _{0,63} -BLOC-(GLU-O-METHYL) _{0,37}] _x	100
2	POLY[(GLU-O-NA) _{0,66} -BLOC-(GLU-O-ETHYL) _{0,34}] _x	90
3	POLY[(GLU-O-NA) _{0,65} -BLOC-(GLU-O-HEXADECYLE) _{0,35}] _x	110
4	POLY[(GLU-O-NA) _{0,88} -CO-(GLU-O-DODECYL) _{0,12}] _x	15

EXEMPLE 6 - TEST D'ASSOCIATION DES NANOPARTICULES AVEC UNE PROTEINE (L'INSULINE).

- 10 A partir d'une solution tampon phosphate isotonique de pH 7,4, on prépare une solution d'insuline humaine titrée à 1,4 mg/ml correspondant à 40 UI/ml. Dans 1 ml de cette solution d'insuline, on disperse 10 mg du PV préparé dans l'exemple 1. Après 15 heures d'incubation à température ambiante, l'insuline associée aux PV et l'insuline libre sont séparées par centrifugation (60 000 g, 1 heure) et ultrafiltration (seuil de filtration 300 000 D). L'insuline libre récupérée dans le filtrat est dosée par CLHP ou
- 15 par ELISA et l'on en déduit par différence la quantité d'insuline associée. La quantité d'insuline associée au PV est supérieure à 0,77 mg, ce qui représente plus de 55 % du total de l'insuline engagée.
- Le tableau suivant rassemble les résultats des mesures de taux d'association effectuées
- 20 sur différents PV. Le taux d'association exprime le pourcentage d'insuline associée par rapport à l'insuline engagée dans une préparation titrée à 1,4mg/ml d'insuline et 10 mg/ml de PV.

Tableau 2 - Mesures du taux d'association avec l'insuline pour un mélange 0,14 mg insuline/mg PV

EXEMPLE	POLYMERE	TAUX D'ASSOCIATION (%)
Témoins	POLY[(GLU-O-NA) _{1,0}] _x	0
1	POLY[(GLU-O-NA) _{0,63} -BLOC-(GLU-O-METHYL) _{0,37}] _x	55
2	POLY[(GLU-O-NA) _{0,66} -BLOC-(GLU-O-ETHYL) _{0,34}] _x	26
3	POLY[(GLU-O-NA) _{0,65} -BLOC-(GLU-O-HEXADECYLE) _{0,35}] _x	36
4	POLY[(GLU-O-NA) _{0,88} -CO-(GLU-O-DEODECYL) _{0,12}] _x	> 90

- 5 A titre comparatif, l'insuline ne s'associe pas avec le polyglutamate de sodium. Ce teste préliminaire sert à la détermination du mélange optimal en PV et en insuline pour obtenir une formulation optimale en PV et en insuline avec un haut taux de chargement.
- 10 **EXEMPLE 7 - DISSOCIATION ET CARACTERISATION DE LA PROTEINE APRES SA FORMULATION AVEC DES PV (L'INSULINE).**
- Une formulation est préparée à partir de PV et d'insuline, les quantités de chaque étant déterminées d'après les mesures de taux d'association dans l'exemple 6.
- 15 A partir d'une solution tampon phosphate isotonique de pH 7,4, on prépare une solution d'insuline humaine titrée à 2,8 mg/ml correspondant à 80 UI/ml. Dans 1 ml de cette solution d'insuline, on disperse 56 mg du PV préparé dans l'exemple 1. Le pH et l'isotonicité sont ajustés, si nécessaire, afin d'obtenir une formulation à pH 7,4 et 280-300 mOs.
- 20 Cette préparation est diluée dans des volumes croissants d'une solution à 0,5 % d'albumine bovine, isotonique et tamponnée à pH 7,4 par un tampon phosphate 0,01 M. La fraction d'insuline libérée est dosée par CLHP ou ELISA. Voir figure ci-jointe. La fraction libérée augmente avec la dilution. La totalité de l'insuline est libérée à partir de la dilution 20. Les dosages par CLHP et ELISA montrent que >90% de
- 25 l'insuline est associée dans cette formulation.

**EXEMPLE 8 - TEST IN-VIVO AVEC DES PV-CHARGES D'UNE PROTEINE
THERAPEUTIQUE (L'INSULINE).**

- 5 Une formulation est préparée à partir de PV et d'insuline, les quantités de chaque étant déterminées d'après les mesures de taux d'association dans l'exemple 7.
- Un groupe de 4 chiens beagle (mâles et femelles) pesant entre 10 et 12 kg sont mis à jeûn 18 heures. Une préparation est formulée selon l'exemple 8 et se compose de 80 UI d'insuline et 56 mg de PV (préparés selon l'exemple 1) dans 1 ml de tampon
- 10 PBS. Les chiens reçoivent ensuite une administration sous-cutanée de cette préparation d'insuline à raison de 1 UI/kg de poids. Le sang est prélevé pour un dosage du glucose et d'insuline avant (-2 h, -1 h et 0 h) et après (1 h, 2 h, 4 h, 6 h, 12 h, 16 h, 20 h, 24 h, 28 h, 32 h, 36 h, 40 h, 44 h, 48 h) l'injection. Les concentrations en glucose sont mesurées dans les prélèvements par la méthode
- 15 glucose-oxydase et l'insuline sérique est dosée en utilisant une méthode radio-immunologique.
- La fig. 1 annexée trace la moyenne de l'évolution, en fonction du temps T en heures (h), du glucose et de l'insuline sérique pour les PV préparées selon l'exemple 1. La courbe —●— est celle de l'insulinémie exprimée en milli-unités internationales.
- 20 La courbe ---○--- est celle de la glycémie exprimée en mmol/l.
- Le tableau 3 ci-après rassemble les résultats de la durée d'action d'insuline en présence des différents PV selon les exemples 1 à 5.

25

30

35

Tableau 3 - Mesures du temps d'action de l'insuline (effet hypoglycémiant) en présence de PV selon l'invention

EXEMPLE	POLYMERE	TEMPS DE RETOUR AU NIVEAU BASAL (h)
	INSULINE SOLUBLE (SANS PV)	1
	POLY[(GLU-O-NA) _{1,0}] _x	1
1	POLY[(GLU-O-NA) _{0,63} -BLOC-(GLU-O-METHYL) _{0,37}] _x	12
2	POLY[(GLU-O-NA) _{0,66} -BLOC-(GLU-O-ETHYL) _{0,34}] _x	15
3	POLY[(GLU-O-NA) _{0,65} -BLOC-(GLU-O-HEXADECYLE) _{0,35}] _x	20
4	POLY[(GLU-O-NA) _{0,88} -CO-(GLU-O-DODECYL) _{0,12}] _x	12

5 Cet exemple démontre la non dénaturation de l'insuline en présence de PV selon l'invention.

De plus, cet exemple 8 permet de mettre en évidence l'augmentation de la durée d'action de l'insuline, et donc, l'utilité des PV en tant que système retard pour la libération contrôlée de l'insuline. Elle montre également comment il est possible de

10 maîtriser la durée d'action par la choix judicieuse du groupement hydrophobe.

REVENDECATIONS :

1 - Particules susceptibles d'être utilisées, notamment, pour la vectorisation (PV) de principes actifs (PA) du type de celles :

- à base de polyaminoacides (PAA) amphiphiles, linéaires, à enchaînements peptidiques ;
- aptes à se former spontanément par mise en contact des PAA avec un milieu liquide, de préférence avec de l'eau, dans lequel la partie hydrophile des PAA se solubilise plus que la partie hydrophobe desdits PAA, de manière que ces derniers précipitent en s'organisant en arrangements supra-moléculaires discrets ;
- de taille moyenne inférieure à 200 μm , de préférence à 100 μm et, plus préférentiellement encore, comprise entre 0,01 et 20 μm ;
- et aptes à s'associer avec au moins un PA et à relarguer celui-ci in vivo, de manière prolongée et contrôlée ;

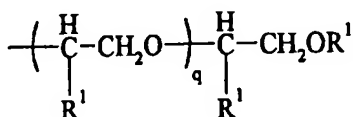
caractérisées :

- en ce que les aminoacides récurrents (AAR) constitutifs de la chaîne principale des PAA sont identiques ou différents entre eux et sont choisis parmi les aminoacides naturels polaires que sont l'acide glutamique et l'acide aspartique et/ou parmi leurs sels, respectivement les glutamates et les aspartates,
- et en ce que certains de ces AAR sont porteurs chacun d'au moins un groupement R^0 hydrophobe, ces groupements hydrophobes R^0 étant identiques ou différents entre eux.

2 - Particules selon la revendication 1, caractérisées en ce que R^0 est distribué sur les chaînes de polymère de manière statistique ou ordonnée.

3 - Particules selon la revendication 1 ou 2, caractérisées en ce que les groupements R^0 liés aux AAR sont identiques ou différents entre eux et sont sélectionnés dans le groupe comprenant :

- (i) les alkyles, les acyles ou les alcényles linéaires ou ramifiés, de préférence linéaires en C_1 - C_{20} et, plus préférentiellement encore, en C_2 - C_{18} ;
- (ii) les groupements hydrocarbonés contenant un ou plusieurs hétéroatomes, de préférence ceux contenant de l'oxygène et/ou du soufre et, plus préférentiellement encore, ceux de formule suivante :



dans laquelle :

- les radicaux R^1 sont identiques ou différents entre eux et correspondent à l'hydrogène ou à un radical répondant à la même définition que celle donnée supra au point (i),

5

- $q = 1$ à 100 ;

(iii) les ayles, les aralkyles ou les alkylaryles, de préférence les ayles ;

(iv) les dérivés naturels hydrophobes, de préférence le cholestérol, les phosphatidylcholines et les diacylglycérols.

10

4 - Particules selon la revendication 3, caractérisées en ce que les groupements R^0 sont sélectionnés dans le groupe de radicaux suivants : méthyle, éthyle, propyle, hexyle, octyle, dodécyle, hexadécyle ou octadécyle.

15

5 - Particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 4, caractérisées en ce que chaque groupement hydrophobe R^0 est relié à la chaîne d'AAR par une liaison covalente clivable, de préférence par hydrolyse chimique et/ou enzymatique, ladite liaison étant plus spécialement de type ester et/ou amide.

20

6 - Particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, caractérisées en ce que la fraction des AAR₀ hydrophobes représente une proportion supérieure ou égale à 3 %, de préférence comprise entre 3 et 70 % et, plus préférentiellement encore, entre 3 et 60 %.

7 - Particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 6, caractérisées en ce que les PAA sont des polymères contenant, jusqu'à environ 1 000 AAR et, de préférence, jusqu'à environ 500 AAR.

25

8 - Particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 7, caractérisées en ce que ce sont des particules de vectorisation PV de taille moyenne comprise entre 0,01 et 0,5 μm , de préférence entre 0,01 et 0,2 μm .

9 - Particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 8, caractérisées en ce qu'elles sont agrégées afin d'obtenir de nouvelles particules de taille supérieure.

30

10 - Particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 8, caractérisées en ce qu'elles comprennent au moins un principe actif.

11 - Précurseurs des PV selon l'une quelconque des revendications 1 à 10, caractérisés en ce qu'il sont constitués par les PAA tels que définis dans l'une quelconque des revendications 1 à 7.

35

12 - Suspension colloïdale, de préférence aqueuse, de particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 10.

13 - Procédé de préparation de la suspension colloïdale selon la revendication 12,

caractérisé en ce qu'il consiste, essentiellement :

- 5 I - à mettre en oeuvre des PAA amphiphiles linéaires et à enchaînements α -peptidiques d'acides aminés récurrents (AAR) sélectionnés parmi les acides aminés naturels polaires qui sont l'acide glutamique et l'acide aspartique et/ou parmi leurs sels, respectivement les glutamates et les aspartates ; certains de ces AAR étant porteurs chacun d'au moins un groupement
- 10 hydrophobe R^0 , ces groupements R^0 étant identiques ou différents entre eux ;
- II - à placer les PAA amphiphiles dans un milieu solvant, de préférence aqueux,
- 15 III - puis à rendre insolubles au moins les AAR porteurs de R^0 dans le milieu, de manière à faire précipiter ces AAR et à former ainsi des arrangements supra moléculaires discrets.

14 - Procédé selon la revendication 13, caractérisé en ce que l'on incorpore au moins un principe actif dans le milieu liquide contenant les particules PV, de manière à obtenir une suspension colloïdale de PV chargées en principe(s) actif(s).

20 15 - Procédé selon la revendication 13 ou 14, caractérisé en ce qu'il comprend au moins une étape supplémentaire d'agrégation des particules, à l'aide d'au moins un agent d'agrégation constitué, par un sel et/ou un acide et/ou une base et/ou un polymère éventuellement ionique.

25 16 - Précurseurs selon la revendication 11, particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 10 ou suspension selon la revendication 12, comprenant au moins un principe actif médicamenteux qui est, de préférence, choisi parmi :

- 30 • les protéines et/ou les peptides parmi lesquels les plus préférentiellement retenus sont : les hémoglobines, les cytochromes, les albumines, les interférons, les antigènes, les anticorps, l'érythropoïétine, l'insuline, les hormones de croissance, le facteur IX, les interleukines ou leurs mélanges,
- 35 • les polysaccharides, l'héparine étant plus particulièrement sélectionnée,
- les acides nucléiques et, préférentiellement, les oligonucléotides d'ARN et/ou d'ADN,
- et leurs mélanges.

17 - Précurseurs selon la revendication 11, particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 10 ou suspension selon la revendication 12 contenant de l'insuline à titre de principe actif.

5 18 - Précurseurs selon la revendication 11, particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 10 ou suspension selon la revendication 12 contenant un principe actif constitué par au moins un vaccin.

10 19 - Précurseurs selon la revendication 11, particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 10 ou suspension selon la revendications 12 contenant au moins un principe actif formé par au moins un produit nutritionnel phytosanitaire ou cosmétique.

20 - Spécialité pharmaceutique, nutritionnelle, phytosanitaire ou cosmétique, caractérisée en ce qu'elle comporte des précurseurs selon la revendication 11 et/ou des particules selon l'une quelconque des revendications 1 à 10, et/ou une suspension selon la revendication 12.

1/1

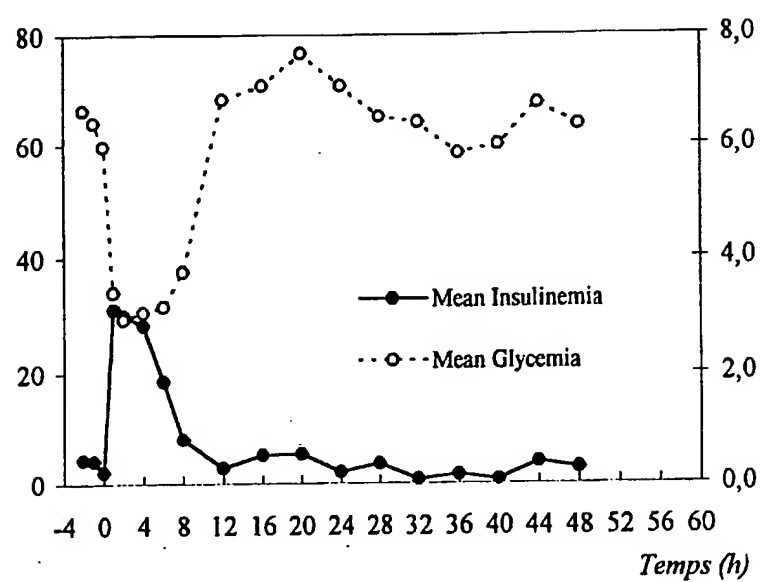


Fig. 1

REPUBLIQUE FRANÇAISE

2786098

INSTITUT NATIONAL
de la
PROPRIETE INDUSTRIELLE

RAPPORT DE RECHERCHE
PRELIMINAIRE
établi sur la base des dernières revendications
déposées avant le commencement de la recherche

N° d'enregistrement
national

FA 566687
FR 9814863

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		Revendications concernées de la demande examinée
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	
Y	EP 0 734 720 A (FLAMEL TECH SA) 2 octobre 1996 (1996-10-02) * le document en entier *	1-20
D,Y	US 4 351 337 A (SIDMAN KENNETH R) 28 septembre 1982 (1982-09-28) * le document en entier *	1-20
Y	WO 97 34584 A (MEYRUEIX REMI ; FLAMEL TECH SA (FR); HUILLE SYLVAIN (FR); LEMERCIER) 25 septembre 1997 (1997-09-25) * le document en entier *	1-20
A	FR 2 746 035 A (FLAMEL TECH SA) 19 septembre 1997 (1997-09-19)	
A	WO 96 40279 A (MOLECULAR BIOSYSTEMS INC) 19 décembre 1996 (1996-12-19)	
		DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.CL.6)
		A61K
Date d'achèvement de la recherche		Examineur
19 août 1999		Fischer, W
<p>CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES</p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : pertinent à l'encontre d'au moins une revendication ou arrière-plan technologique général O : divulgation non-écrite P : document intercalaire</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publié qu'à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure. D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant</p>		

1
EPO FORM 1503 03.82 (P04C13)